

A/CHIMIE : (8 points) .

Exercice 1 :(3 points) ;

Soit les noyaux atomiques suivants.

Chlore Cl ($A=35$, $Z=17$, $N=?$).

Sodium Na ($A=23$, $Z=?$, $N=12$).

Aluminium Al ($A=27$, $Z=13$, $N=?$).

Azote N($A=?$, $Z=7$; $N=7$).

1/Que signifie les paramètre A, Z , N .

2/Compléter les paramètre manquants (A ,Z ,N) .

3/Donner le symbole de chaque noyau

Exercice 2 :(5 points) .

Le chlore est symbolisé par Cl possède 35 nucléons.

La charge de son noyau est $q = 2,7210^{-18} \text{ C}$.

1/Quelle est le nombre de charge Z de cet élément.

2/Calculer le nombre des neutrons du chlore.

3/Quel est le nombre d'électron de l'atome de chlore.

4/Donner le symbole de son noyau.

5/Calculer la masse approchée de l'atome de chlore.

6/Calculer la masse d'une mole d'atomes de chlore, que signifie cette valeur.

On donne : $e = 1,610^{-19} \text{ C}$, $m_p = m_n 1.67 10^{-27} \text{ Kg}$. $N = 6,02.10^{23}$

B/PHYSIQUE.(12 points).

Exercice1 : (5 points)

Un magasin propose deux radios-réveils de même aspect extérieur. Sur le boîtier du premier, on lit les inscription (9 V/ 800 mA), sur le second on lit l'inscription 10W.

1/Déterminer la puissance électrique du premier-radio.

2/Calculer en Wh puis en KWh l'énergie consommée par chaque radio –réveil pendant une année (365 jours).

3/Lequel permet de faire des économies d'énergie.

Exercice 2 : (7 points)

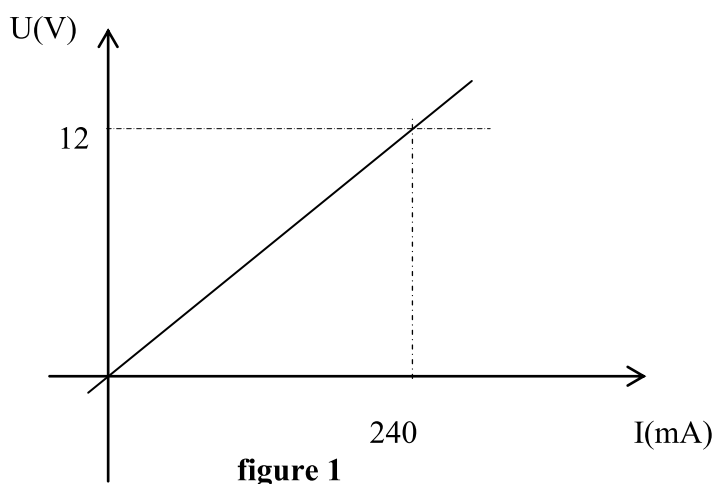
La caractéristique intensité tension d'un dipôle récepteur est donnée par la **figure 1**

1/Quelle est la nature du dipôle récepteur ? Expliquer.

2/Déterminer la valeur de la grandeur qui caractérise ce dipôle.

3/Calculer l'intensité du courant qui traverse ce dipôle lorsqu'on impose une tension à ces bornes $U=5\text{V}$.

4/Quelle sera la tension si l'intensité du courant $I=0,4\text{A}$.



Bon travail